Apparatus for the generation of hydrogen, apparatus for reduction of carbon monoxid content, apparatus for oxidation of carbon monoxid, apparatus for catalytic burning and method for the production of a catalyst

Patent Number:

EP0906890

Publication date:

1999-04-07

Inventor(s):

SCHUESSLER MARTIN (DE); STEFANOVSKI TOMAS (DE); ZUR MEGEDE DETLEF

DR (DE)

Applicant(s)::

DBB FUEL CELL ENGINES GMBH (DE)

Requested

Patent:

FP0906890

Application

Number:

EP19980118264 19980926

**Priority Number** 

(s):

DE19971043673 19971002

**IPC** 

C01B3/32; C01B3/16; C01B3/58; B01J12/00; B01J15/00; B01J35/02; F23C11/00;

Classification:

H01M8/06

EC Classification: C01B3/58, B01J12/00P, B01J15/00P, B01J19/24R4, B01J35/02, C01B3/16,

C01B3/32B2, H01M8/06B2C, H01M8/06C

Equivalents:

DE19743673, FEP1019183 (WO9917867), A3, JP11228105,

WO9917867

#### **Abstract**

Novel catalytic apparatus has a thin layer (10, 10') formed of catalytic material through which the reaction mixture is passed under a pressure drop. An Independent claim is also included for the production of the catalyst by pressing a thin layer of catalyst material (10, 10') forming a molded body.

Data supplied from the esp@cenet database - 12

THIS PAGE BLANK (USPTO)



**Europäisches Patentamt** 

**European Patent Office** 

Office européen des brevets



(11) EP 0 906 890 A1

(12)

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag: 07.04.1999 Patentblatt 1999/14

(21) Anmeldenummer: 98118264.5

(22) Anmeldetag: 26.09.1998

(51) Int. Cl.<sup>6</sup>: **C01B 3/32**, C01B 3/16, C01B 3/58, B01J 12/00, B01J 15/00, B01J 35/02, F23C 11/00, H01M 8/06

(84) Benannte Vertragsstaaten:

AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE

Benannte Erstreckungsstaaten:

AL LT LV MK RO SI

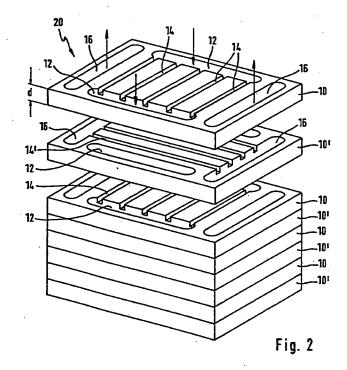
(30) Priorität: 02.10.1997 DE 19743673

(71) Anmelder:

DBB Fuel Cell Engines GmbH 73230 Kirchheim/Teck-Nabern (DE)

(72) Erfinder:

- Schüssler, Martin 89077 Ulm (DE)
- Stefanovski, Tomas 71034 Böblingen (DE)
- zur Megede, Detlef Dr.
   73230 Kirchheim/Teck (DE)
- (54) Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung, Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Verringerung, Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Oxidation, Vorrichtung zum katalytischen Verbrennen und Verfahren zur Herstellung eines Katalysators
- (57) Zur Wasserstofferzeugung aus Kohlenwasserstoffen oder Alkohol, insbesondere Methanol, unter Zuführung eines Kohlenwasserstoff oder Alkohol und Wasser umfassenden Reaktionsgemisches auf einen Katalysator wird ein Katalysator vorgeschlagen, der durch Verpressen mindestens eines Katalysatorpulvers in eine einen Formkörper bildende und stark komprimierte Schicht hergestellt ist, wobei das Reaktionsgemisch unter Druckabfall durch die Katalysatorschicht hindurchpreßbar ist. Der Katalysator eignet sich des weiteren zum Einsatz in sogenannten Wasserstoff-Shift-Stufen zur Verringerung von Kohlenmonoxid, in Kohlenmonoxid-Oxidatoren sowie in katalytischen Brennern.





#### Beschreibung

[0001] Die vorliegende Erfindung betrifft eine Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung aus Kohlenwasserstoffen, insbesondere Methanol, unter Zuführung eines 5 Kohlenwasserstoff und Wasser umfassenden Reaktionsgemisches auf einen Katalysator sowie ein Verfahren zur Herstellung eines Katalysators, der insbesondere zur Verwendung in einer derartigen Vorrichtung geeignet ist. Des weiteren betrifft die vorliegende Erfindung eine Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Verringerung, Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Oxidation und eine Vorrichtung zum katalytischen Verbrennen.

[0002] Die Gewinnung von Wasserstoff aus Methanol basiert auf der Gesamtreaktion

$$CH_3OH + H_2O \rightarrow CO_2 + 3H_2$$

. Zur Durchführung dieser Reaktion wird in der Praxis ein den Alkohol und Wasserdampf umfassendes Reaktionsgemisch unter Zufuhr von Wärme an einem geeigneten Katalysator entlanggeleitet, um in einem zweioder mehrstufigen Reaktionsablauf den gewünschten Wasserstoff zu erzeugen. Eine derartige Vorrichtung zur zweistufigen Methanol-Reformierung ist aus der EP 0 687 648 A1 bekannt. In der bekannten Vorrichtung wird das Reaktionsgemisch einem ersten Reaktor zugeführt, in dem nur ein Teilumsatz des Methanols angestrebt wird. Nach dem Durchströmen des ersten Reaktors wird das Gasgemisch, in welchem noch Anteile nicht umgesetzter Edukte enthalten sind, einem zweiten Reaktor zugeleitet, der restumsatzoptimiert aufgebaut ist. Die Reaktoren sind dabei als Plattenbzw. Schüttreaktoren ausgeführt, in welchen der Katalysator in Form einer Schüttung oder Beschichtung der Verteilungskanäle vorgesehen ist. Des weiteren sind Katalysatoren in Form von beschichteten Blechen, Netzen und Schäumen bekannt, die von dem Reaktionsgemisch durchströmt werden.

[0003] Aus der EP 0 217 532 B1 ist ein Verfahren zur katalytischen Erzeugung von Wasserstoff aus Gemischen von Methanol und Sauerstoff unter Verwendung eines gasdurchlässigen Katalysatorsystems bekannt, bei dem ein Wasserstoff-Generator mit einer oberen Reaktionszone und einer unteren Reaktionszone vorgesehen ist, wobei das Reaktionsgemisch von Methanol und Sauerstoff in die obere Reaktionszone eingespeist wird. Nach dem Durchströmen der oberen Reaktionszone wird das Reaktionsgemisch in die untere Reaktionszone geleitet, in welcher es durch eine spontane Einleitung der Oxidation des Methanols zu einem derartigen Anstieg der Temperatur kommt, daß eine teilweise Oxidation des Methanols in Anwesenheit eines Kupfer-Katalysators in der oberen Reaktionszone beginnt und Wasserstoff gebildet wird.

[0004] Ausgehend von diesem Stand der Technik liegt der Erfindung die Aufgabe zugrunde, eine jeweils gat-

tungsgemäße Vorrichtung in möglichst einfacher und kompakter Bauweise bereitzustellen, bei der die für die Umsetzung eines bestimmten Mengenstroms an Reaktionsgemisch nötige Menge an Katalysatormaterial minimiert ist. Des weiteren ist es Aufgabe der Erfindung, ein Verfahren zur Herstellung eines Katalysators anzugeben, mit dem die genannte Minimierung an Katalysatormaterial und die einfache und kompakte Bauweise erzielt werden können.

[0005] Zur Lösung dieser Aufgabe wird eine Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung aus Kohlenwasserstoffen mit den Merkmalen des Anspruches 1 vorgeschlagen. Zur weiteren Lösung der Aufgabe werden erfindungsgemäß eine Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Verringerung mit den Merkmalen des Anspruches 2, eine Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Oxidation mit den Merkmalen des Anspruches 3 und eine Vorrichtung zum katalytischen Verbrennen mit den Merkmalen des Anspruches 4 vorgeschlagen.

[0006] Die erfindungsgemäßen Vorrichtungen umfassen demnach jeweils einen Katalysator, der durch Verpressen von Katalysatormaterial in mindestens eine dünne und großflächige Schicht gebildet ist, wobei das Reaktionsgemisch unter Druckabfall durch den Katalysator hindurchpreßbar ist. Im Unterschied zu den bekannten Wasserstoffreaktoren, Wassergas-Shift-Stufen, Oxidatoren und katalytischen Brennern ist der Katalysator nicht als bloße Oberflächenstruktur ausgebildet, der von dem Reaktionsgemisch nur umströmt wird, sondern als stark komprimierte dreidimensionale Schicht, durch die das Reaktionsgemisch unter starker Druckbeaufschlagung hindurchgepreßt wird. Dadurch wird eine hohe Auslastung der aktiven Katalysatorzentren und eine hohe Reaktionsgeschwindigkeit an diesen Zentren erreicht. Aufgrund des starken Druckabfalls beim Durchtritt des Reaktionsgemisches durch die erfindungsgemäße Katalysatorschicht spielen die Strömungswiderstände der Zu- und Ableitung der Edukte und Produkte der Reaktion keine große Rolle, so daß Zu- und Ableitung der an der Reaktion beteiligten Stoffe einfach gestaltet werden kann. Durch die starke Komprimierung des Katalysatormaterials beim Verpressen wird eine sehr kompakte Katalysatorschicht erzielt, was zur Folge hat, daß der Anteil von Gasraum und nicht katalytisch wirksamen Festkörpern (wie beispielsweise Trägerbleche und dergleichen) am Gesamtvolumen und Gewicht des Reaktors gegenüber bekannten Vorrichtungen deutlich verringert ist. Vorzugsweise wird als Katalysatormaterial feinkörniges Katalysatorgranulat bzw. -pulver verwendet. Dadurch wird auch bei hohen Reaktionsgeschwindigkeiten ein guter Stoff- und Wärmetransport zu und von den inneren Bereichen der Katalysatorkörner gewährleistet. Außerdem nimmt der Anteil der durchströmbaren Poren mit abnehmender Korngröße zu, d.h. die Anzahl der "Sackgassen" für die Gasdurchströmung nimmt ab. Beim Durchströmen der Schicht tritt eine starke Verwirbelung der Gase auf, wodurch die Filmdiffusionswiderstände um die Körner

des Katalysatormaterials verringert werden, was zu einem verbesserten Wärmetransport durch Konvektion führt.

[0007] In Ausgestaltung der Erfindung ist die Katalysatorschicht im wesentlichen senkrecht zur Strömungsrichtung des Reaktionsgemisches angeordnet. Dadurch werden besonders kurze Wege für die Gasdurchströmung erzielt. Durch die großflächige und stark komprimierte Ausgestaltung der erfindungsgemäßen Katalysatorschicht genügt bei senkrechter Durchströmung bereits ein kurzer Weg, um unter hohem Druckabfall einen hohen Reaktionsumsatz zu erzielen.

[0008] In besonders vorteilhafter Ausgestaltung der Erfindung ist das Katalysatormaterial mit einer Trägerstruktur verpreßt, wodurch das Katalysatormaterial mechanisch stabilisiert ist und/oder eine verbesserte Wärmeleitung vorliegt. Bei der Trägerstruktur handelt es sich vorteilhafterweise um eine dreidimensionale netzartige Struktur (Matrix), die in weiterer vorteilhafter Ausgestaltung der Erfindung eine metallene Trägerstruktur ist. Als: Hetall wird beispielsweise Kupfer, insbesondere dendritisches Kupfer verwendet.

[0009] In vorteilhafter Ausgestaltung der Erfindung enthält das Katalysatormaterial ein Edelmetall, insbesondere Platin. Das zugesetzte Edelmetall, bei dem es sich vorzugsweise um Platin handelt, wobei jedoch auch die Verwendung anderer Edelmetalle möglich ist, reagiert bereits bei relativ niederen Betriebstemperaturen und dient somit zur Aufheizung der Katalysatoranordnung. Durch diese Maßnahme wird Kaltstartverhalten der Katalysatoranordnung beträchtlich verbessert, was sich insbesondere bei einer Anwendung im Bereich der mobilen Wasserstofferzeugung vorteilhaft auswirkt.

[0010] In besonders vorteilhafter Weiterbildung der Erfindung sind mehrere parallel geschaltete Schichten vorgesehen. Dadurch kann die insgesamt von dem Reaktionsgemisch zu durchströmende Fläche auf mehrere nachgeordnete, jedoch parallel geschaltete Schichten verteilt werden. Diese "Modulbauweise" führt zu einem besonders kompakten Aufbau des Wasserstoffreaktors.

[0011] Zur vereinfachten Zu- und Ableitung der an der Reaktion beteiligten Stoffe sind in weiterer Ausgestaltung der Erfindung in der mindestens einen Katalysatorschicht Kanäle zum Leiten von Edukten des Reaktionsgemisches und der Reaktionsprodukte vorgesehen.

[0012] In weiterer Ausgestaltung der Erfindung erfolgt eine gegebenenfalls reaktionsbenötigte oder reaktionsfördernde Zuführung von Sauerstoff zu dem Reaktionsgemisch erst in der Ebene der mindestens einen Katalysatorschicht.

[0013] Zur weiteren Lösung der Erfindung wird ein Verfahren mit den Merkmalen des Anspruches 15 vorgeschlagen. Erfindungsgemäß wird demnach zur Herstellung eines insbesondere in einer erfindungsgemäßen Vorrichtung nach einem der

Ansprüche 1 bis 4 verwendbaren Katalysators aus mindestens einem Katalysatorpulver durch Verpressen eine einen Formkörper bildende und stark komprimierte Schicht gebildet.

[0014] In vorteilhafter Ausgestaltung der Erfindung ist dem mindestens einen Katalysatorpulver ein Metallpulver (beispielsweise Kupfer oder dendritisches Kupfer) beigemischt.

[0015] In Ausgestaltung der Erfindung wird der Formkörper im Anschluß an das Verpressen einer Sinterung unterzogen, wodurch eine besonders gute Beständigkeit des erfindungsgemäßen Katalysators erreicht wird. [0016] In weiterer Ausgestaltung der Erfindung werden beim Verpressen in den Formkörper Kanäle zum Leiten von Edukten und Produkten der katalytischen Reaktion eingebracht. Vorteilhafterweise werden diese Kanäle durch Einbringen von in einem nachfolgenden Verfahrensschritt wieder entfernbaren Platzhalterelementen erzeugt. Das Entfernen der Platzhalterelemente erfolgt vorteilhafterweise durch Verbrennen, Pyrolysieren, Lösen oder Verdampfen.

[0017] In weiterer vorteilhafter Ausgestaltung der Erfindung wird auf einem bereits gesinterten Formkörper eine weitere Pulverschicht aufgepreßt und anschließend gesintert. Dadurch kann in mehrstufiger Herstellung in einer Art Sandwichstruktur ein Katalysator mit mehreren übereinanderliegenden Schichten hergestellt werden, die durch Einbringen geeigneter Kanäle parallel verschaltet sind. Dadurch kann das gesamte von dem Reaktionsgemisch zu durchfließende Katalysatorvolumen auf eine kleinere Querschnittsfläche aufgeteilt und trotzdem das Konzept des hohen Druckabfalls über einen kleinen Strömungsweg beibehalten werden.

[0018] Die Erfindung ist anhand von Ausführungsbeispielen in der Zeichnung schematisch dargestellt und wird im folgenden unter Bezugnahme auf die Zeichnung ausführlich beschrieben.

Figur 1 veranschaulicht in stark schematischer Darstellung die Funktionsweise einer erfindungsgemäßen Katalysatorschicht.

Figur 2 zeigt in perspektivischer Darstellung eine erfindungsgemäße stapelförmige Anordnung parallel geschalteter Katalysatorschichten.

Figur 3 zeigt in perspektivischer Darstellung ein weiteres Ausführungsbeispiel einer einzelnen erfindungsgemäßen Katalysatorschicht.

[0019] Figur 1 zeigt schematisch in seitlicher Ansicht eine erfindungsgemäße Katalysatorschicht 10, die durch Verpressen von Katalysatormaterial in eine dünne und großflächige, stark komprimierte Schicht gebildet ist. Die Schicht 10 bildet einen Formkörper mit einer Dicke d, die beispielsweise 1 mm beträgt. Als Katalysatormaterial wird ein feinkörniges Katalysator-

6

pulver oder -granulat verwendet, dessen Körner einen Durchmesser von ca. 0,5 mm oder kleiner haben. Das Verpressen erfolgt beispielsweise bei Temperaturen von ca. 200° bis 500°C.

[0020] Die dargestellte Katalysatorschicht 10 ist Bestandteil einer nicht näher dargestellten Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung, wobei die Edukte des Reaktionsgemisches unter Druckbeaufschlagung im wesentlichen senkrecht zu der Katalysatorschicht 10 auf diese zugeführt und durch sie hindurchgepreßt werden. Beim Durchströmen der Katalysatorschicht 10 erfährt das Reaktionsgemisch einen Druckabfall Δp von ca. 100 mbar und mehr (beispielsweise 1 bis 4 bar). Auf der gegenüberliegenden Seite der Katalysatorschicht 10 treten die katalytischen Reaktionsprodukte im Sinne 15 des eingezeichneten Pfeiles aus.

Um dem Katalysatormaterial eine bessere [0021] mechanische Stabilität und/oder verbesserte Wärmeleitung zu verleihen, wird das Katalysatormaterial in eine Trägerstruktur verpreßt. Bei dieser Trägerstruktur handelt es sich vorteilhafterweise um eine netzartige Matrix, die durch Vermischen des mindestens einen Katalysatorpulvers mit einem Metallpulver und Verpressen dieses Gemisches erhalten wird. Beim Verpressen bildet das Metallpulver (insbesondere Kupfer oder dendritisches Kupfer) eine netzartige Matrixstruktur, in welche die Katalysatorkörner "eingebaut" sind. Besonders geeignet als Ausgangsmaterial für die metallene Matrix sind dendritische Kupferpulver, die sich auch bei einem relativ geringen Massenanteil des Kupferpulvers zur Gesamtmasse der Schicht leicht zu einem Netz zusammenpressen bzw. versintern lassen, eine große Oberfläche haben und selber katalytisch aktiv sind. Durch die Verwendung von dendritischem Kupferpulver wird deshalb ein stabilisierendes, fixierendes und wärmeverteilendes Netz im Mikrometer-Bereich erhalten. Als Träjedoch auch nicht-metallene gerstruktur i sind Materialien wie beispielsweise Kohlenstoff denkbar.

[0022] Die Katalysatorschicht 10 weist eine relativ große Fläche von beispielsweise 100 cm² auf. Um eine kompaktere Bauweise zu erreichen, wird das von dem Reaktionsgemisch zu durchfließende Katalysatorvolumen auf mehrere Schichten aufgeteilt, die jedoch nicht nebeneinander, sondern hintereinander, aber parallel geschaltet angeordnet sind. Eine derartige Anordnung ist in Figur 2 dargestellt und zeigt einen eine Vielzahl von aufeinanderliegenden Katalysatorschichten 10, 10' umfassenden Stapel 20, wobei die in der Zeichnung oben liegenden Schichten zur besseren Veranschaulichung der Wirkungsweise beabstandet zueinander dargestellt sind.

[0023] Die Katalysatorschichten 10 weisen Kanäle 12, 14, 14' 16 zum Leiten von Edukten und Produkten der katalytischen Reaktion auf. In dem in Figur 2 dargestellten Ausführungsbeispiel sind in der Katalysatorschicht im wesentlichen parallel zu den Längskanten verlaufende Eduktkanäle 12 vorgesehen, die senkrecht zur Flächenebene der Katalysatorschicht durchgehende

Führungskanäle bilden, wobei die Eduktkanäle 12 übereinanderliegender Katalysatorschichten 10, 10' im wesentlichen deckungsgleich zueinander angeordnet sind und somit einen durch den gesamten Stapel 20 von oben nach unten durchgehenden Führungskanal für die Edukte des Reaktionsgemisches bilden. Je nach Verwendung der Stapelanordnung wird durch die Eduktkanäle 12 ein spezifisches Reaktionsgemisch geleitet. Im Falle der Verwendung als Wasserstoffreaktor umfaßt das Reaktionsgemisch Alkohol, insbesondsowie chemisch gebundenen ere Methanol, Wasserstoff, vorteilhafterweise in Form von Wasser. Im Falle der Verwendung des Stapels 20 in einer sogenannten H2-Shift-Reaktion zur Verringerung von Kohlenmonoxid unter Freisetzung von Kohlendioxid umfaßt das Reaktionsgemisch Kohlenmonoxid und Wasserstoff. Im Falle des Einsatzes im Bereich der Kohlenmonoxid-Oxidation umfaßt das Reaktionsgemisch ein COhaltiges Gas sowie ein O2-haltiges Gas. Bei der Verwendung des Katalysatorstapels 20 in einem katalytischen Brenner umfaßt das Reaktionsgemisch ein brennbares Edukt sowie ein O2-haltiges Gas.

[0024] Die Eduktkanäle 12 jeder zweiten Katalysatorschicht 10 stehen mit im wesentlichen parallel zur Flächenausdehnung der Katalysatorschicht 10 verlaufenden Verteilungskanälen 14 in Verbindung, die wenigstens einen Teil des durch die Eduktkanäle 12 eintretenden Reaktionsgemisches in das Innere der Katalysatorschicht 10 ableiten.

[0025] Erfindungsgemäß wird demnach jeweils ein Teil des durch die Eduktkanäle 12 eintretenden und durch den Stapel 20 geführten Reaktionsgemisches in jeder zweiten Schichtenebene durch die Verteilungskanäle 14 in das Innere der beiden angrenzenden Katalysatorschichten 10, 10' abgeleitet, wodurch eine Parallelschaltung der übereinanderliegend angeordneten Katalysatorschichten erreicht wird.

[0026] In dem in der Figur 2 dargestellten Ausführungsbeispiel sind wie beschrieben pro Katalysatorschicht 10, 10' zwei räumlich getrennte Eduktkanäle 12 vorgesehen. Dies kann dazu genutzt werden, um verschiedene Stoffe des Reaktionsgemisches getrennt voneinander zuzuführen, so daß einzelne Bestandteile des Reaktionsgemisches erst in der Ebene der Katalysatorschicht 10 zusammenkommen.

[0027] Vorteilhafterweise wird hierzu eine Katalysatorschicht mit einer Kanalstruktur eingesetzt, wie sie in dem Ausführungsbeispiel der Figur 3 dargestellt ist. Die in Figur 3 gezeigte Katalysatorschicht 21 weist Eduktkanäle 22a, 22b und Produktkanäle 26 auf, die in ihrer Funktion prinzipiell den in Zusammenhang mit der Figur 2 beschriebenen Edukt- und Produktkanälen 12 und 16 entsprechen. Abweichend von der in Figur 2 dargestellten Katalysatorschicht 10 stehen die zwei räumlich getrennt voneinander angeordneten Eduktkanäle 22a, 22b durch die Verteilungskanäle nicht miteinander in Verbindung, sondern die von jedem der Eduktkanäle 22a, 22b ausgehenden Verteilungskanäle 24a bzw. 24b

erstrecken sich quer über die Katalysatorschicht 21, enden jedoch, bevor sie den gegenüberliegenden Eduktkanal 22b bzw. 22a erreichen. Dadurch wird eine Anordnung von alternierend ineinandergreifenden Kanälen geschaffen, was zur separaten Zuführung 5 eines (weiteren) Gases, das zur Reaktion benötigt wird oder diese unterstützt, genutzt werden kann. Wird im Beispiel des Methanol-Reformers durch den einen Eduktkanal, beispielsweise den Eduktkanal 22a, eine Mischung aus Methanol und Wasserdampf zugeführt, so kann durch den entsprechend anderen Eduktkanal 22b Sauerstoff (Luft) zugeführt werden. Über die dem jeweiligen Eduktkanal zugeordneten Verteilungskanäle 24a, 24b werden die zugeleiteten Stoffe in der Katalysatorschicht 21 verteilt und treten erst in der Schicht selbst miteinander in Kontakt. Dadurch wird eine besonders homogene und sichere (Explosionsgefahr) Verteilung und Vermischung der Edukte erreicht. Selbstverständlich sind auch andere als die dargestellte Ausführungsformen mit nur einem Eduktkanal oder auch mehr als zwei Eduktkanälen möglich.

[0028] Entlang der Querkanten der Katalysatorschichten 10, 10' sind analog zu den Eduktkanälen 12 ausgebildete Produktkanäle 16 angeordnet, die ebenfalls im wesentlichen senkrecht zur Flächenausdehnung jeder Katalysatorschicht 10 verlaufende Führungskanäle bilden, die bei übereinandergelegten Katalysatorschichten 10 jeweils deckungsgleich mit den Produktkanälen der darüber bzw. darunterliegenden Katalysatorschicht 10, 10' zum Liegen kommen. Die Produktkanäle 16 jeder zweiten Katalysatorschicht 10' stehen mit Sammelkanālen 14' in Verbindung, die das aus der jeweils darüber- und darunterliegenden Katalysatorschicht 10, 10' austretende Reaktionsprodukt sammeln und in Querrichtung den Produktkanälen 16 zuführen, mittels welcher die Reaktionsprodukte durch den Stapel 20 abgeleitet werden.

In der dargestellten Ausführungsform einer [0029] erfindungsgemäßen Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung verfügen die übereinandergelegten Katalysatorschichten 10, 10' also über jeweils alternierende Funktionsweisen; in den Katalysatorschichten 10 werden die durch die Eduktkanäle 12 zugeführten Edukte verteilt und über Verteilungskanäle 14 über die Fläche der darüber- und darunterliegenden Katalysatorschicht verteilt, wo sie diese im wesentlichen senkrecht und unter einem beträchtlichen Druckabfall durchströmen. In der jeweils folgenden Katalysatorschicht 10' werden die Produkte der katalytischen Reaktion in Sammelkanälen 14' gesammelt und den Produktkanälen 16 zum 50 Abführen der Reaktionsprodukte aus dem Katalysatorstapel 20 zugeführt.

[0030] Natürlich ist die Erfindung nicht auf die dargestellte und beschriebene Ausführungsform beschränkt. Vielmehr sind auch Ausführungsformen denkbar, in welchen jede Katalysatorschicht das Zuführen, Verteikönnen beispielsweise durch Aufpressen und Sintern von pulverförmigen Katalysatormaterial auf bereits gesinterte Katalysatorschichten hergestellt werden.

Erfindungsgemäß werden somit Katalysator-[0031] schichten bereitgestellt, die einfach und in kompakter Weise herstellbar und zur Verwendung in Wasserstoffreaktoren zur katalytischen Wasserstofferzeugung, Wasserstoff-Shift-Stufen zur CO-Verringerung, Kohlenmonoxid-Oxidatoren sowie katalytischen Brennern geeignet sind. Durch die erfindungsgemäße Ausgestaltung des Katalysators wird eine modulare Bauweise ermöglicht, bei dem nur geringe thermische Verluste und keine großen Temperaturgradienten auftreten, wodurch eine über ein großes Volumen homogen ablaufende Reaktion ermöglicht wird. Das gesamte Katalysatorvolumen ist räumlich mit Edukten erreichbar, was zu einer deutlich verbesserten Startdynamik führt. Darüber hinaus wird die Gefahr der Zündung der homogenen Verbrennung von Methanol oder der Knallgasreaktion vermieden.

[0032] Durch geeignete Wahl der Prozeßparameter (Preßdruck, Temperatur, Art und Beschaffenheit der Ausgangsmaterialien wie Korngrößenverteilung, Porösität etc.) kann der Fachmann eine auf die jeweiligen Anforderungen zugeschnittene und bezüglich Schichtfolge, Wärmeverteilung, Strömungsverhältnisse und mechanische Eigenschaften wie Druckabfall und Stabilität optimierte erfindungsgemäße Katalysatorschicht bzw. Katalysatorschichtenanordnung erzeugen.

#### Patentansprüche

30

35

40

Vorrichtung zur Wasserstofferzeugung unter Zuführung eines chemisch gebundenen Wasserstoff enthaltenden Brennmittels, insbesondere Methanol, und Wasser umfassenden Reaktionsgemisches auf einen Katalysator,

## dadurch gekennzeichne,

daß der Katalysator mindestens eine durch Verpressen von Katalysatormaterial gebildete dünne und großflächige Schicht (10, 10'; 21) ist, durch die das Reaktionsgemisch unter Druckabfall (Δp) hindurchpreßbar ist.

Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Verringerung unter 2. Zuführung eines Kohlenmonoxid und Wasserstoff umfassenden Reaktionsgemisches auf einen Katalysator,

#### dadurch gekennzeichnet,

daß der Katalysator mindestens eine durch Verpressen von Katalysatormaterial gebildete dünne und großflächige Schicht (10, 10'; 21) ist, durch die das Reaktionsgemisch unter Druckabfall (Δp) hindurchpreßbar ist.

3. Vorrichtung zur Kohlenmonoxid-Oxidation unter

lysator,

dadurch gekennzeichnet,

daß der Katalysator mindestens eine durch Verpressen von Katalysatormaterial gebildete dünne und großflächige Schicht (10, 10'; 21) ist, durch die das Reaktionsgemisch unter Druckabfall (Δp) hindurchpreßbar ist.

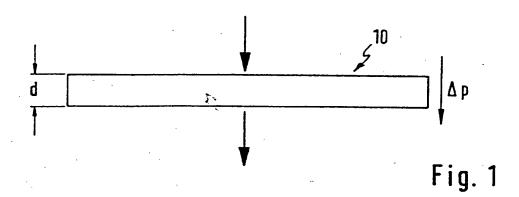
 Vorrichtung zum katalytischen Verbrennen eines brennbaren Eduktes unter Zuführung eines das brennbare Edukt und sauerstoffhaltiges Gas umfassenden Reaktionsgemisches auf einen Katalysator,

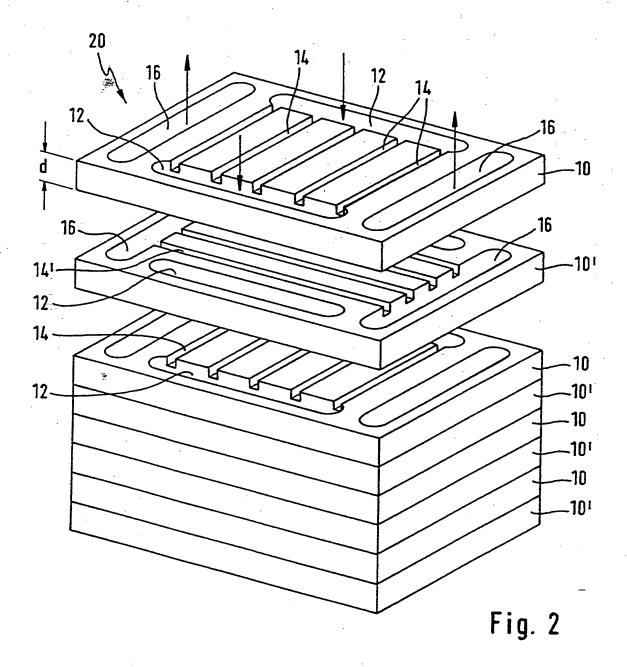
dadurch gekennzeichnet,

daß der Katalysator mindestens eine durch Verpressen von Katalysatormaterial gebildete dünne und großflächige Schicht (10, 10'; 21) ist, durch die das Reaktionsgemisch unter Druckabfall (Δp) hindurchpreßbar ist.

- Vorrichtung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Schicht (10, 10'; 21) im wesentlichen senkrecht zur Strömungsrichtung des Reaktionsgemisches angeordnet ist.
- Vorrichtung nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Katalysatormaterial mit einer Trägerstruktur verpreßt ist.
- Vorrichtung nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß die Trägerstruktur eine netzartige metallene Trägerstruktur ist.
- Vorrichtung nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß die netzartige Trägerstruktur aus Kupfer ist.
- Vorrichtung nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, daß die netzartige Trägerstruktur aus dendritischem Kupfer ist.
- Vorrichtung nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß das Katalysatormaterial ein Edelmetall, insbesondere Platin, enthält.
- Vorrichtung nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß mehrere parallel geschaltete Schichten (10, 10'; 21) vorgesehen sind
- 12. Vorrichtung nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß in der mindestens einen Schicht (10, 10'; 21) Kanäle (12, 14, 14', 16; 22a, 22b, 24a, 24b, 26) zum Leiten von Edukten des Reaktionsgemisches und der Reaktionsprodukte vorgesehen sind.

- 13. Vorrichtung nach einem der vorstehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß eine gegebenenfalls reaktionsfördernde Zuführung von Sauerstoff getrennt von den übrigen Edukten erfolgt.
- Vorrichtung nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß ein Zusammenführen und Mischen des Sauerstoffs mit den übrigen Edukten erst in der Schicht (10, 21) erfolgt.
- 15. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators, insbesondere für eine Vorrichtung nach einem der Ansprüche 1 bis 14, bei dem aus mindestens einem Katalysatorpulver durch Verpressen ein einen Formkörper bildende dünne und stark komprimierte Schicht (10, 10') gebildet wird.
- Verfahren nach Anspruch 15, bei dem dem mindestens einen Katalysatorpulver ein Metallpulver beigemischt ist.
- Verfahren nach Anspruch 16, bei dem das Metallpulver Kupferpulver ist.
- Verfahren nach Anspruch 17, bei dem das Metallpulver aus dendritischem Kupfer ist.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 15 bis 18, bei der Formkörper im Anschluß an das Verpressen einer Sinterung unterzogen wird.
- 20. Verfahren nach einem der Ansprüche 15 bis 19, bei dem beim Verpressen in den Formkörper Kanäle (12, 14, 14', 16; 22a, 22b, 24a, 24b, 26) zum Leiten von Edukten und Produkten der katalytischen Reaktion eingebracht werden.
- 21. Verfahren nach Anspruch 20, bei dem die Kanäle (12, 14, 14', 16; 22a, 22b, 24a, 24b, 26) durch Einbringen von in einem nachfolgenden Verfahrensschritt wieder entfernbaren Platzhalterelementen erzeugt werden.
- 22. Verfahren nach Anspruch 21, bei dem die Platzhalterelemente durch Verbrennen, Pyrolysieren, Lösen oder Verdampfen entfernt werden.
- 23. Verfahren nach einem der Ansprüche 15 bis 22, bei dem auf einen bereits gesinterten Formkörper eine weitere Pulverschicht aufgepreßt und anschließend gesintert wird.





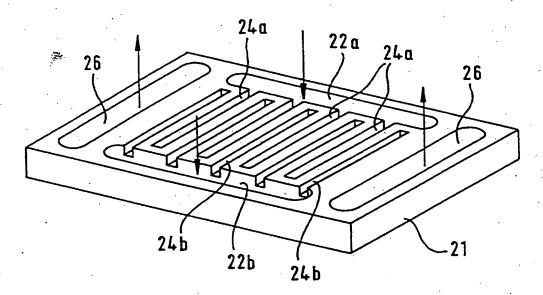


Fig. 3



## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 98 11 8264

	EINSCHLÄGIGE		·		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokum der maßgebliche	ents mit Angabe, soweit erforderlich, en Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)	
X	DE 195 34 433 C (DA: 10. Oktober 1996 * das ganze Dokumen		1-4,15	C01B3/32 C01B3/16 C01B3/58 B01J12/00	
Α	GB 2 188 559 A (DRAG 7. Oktober 1987 * das ganze Dokumen		1-6	B01J15/00 B01J35/02 F23C11/00 H01M8/06	
Α	DE 39 28 790 A (DID 7. März 1991 * das ganze Dokumen		1-4,6,7, 15		
A	13. September 1988 * Spalte 2. Zeile 8	NER HARTMUT ET AL)  - Zeile 26 * 7 - Spalte 5, Zeile 7 *	1-4,15		
Α .	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 007, no. 100 (C-164), 28. April 1983 & JP 58 026004 A (KANSAI NETSUKAGAKU KK) 16. Februar 1983 * Zusammenfassung *		1-5	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.CL6)	
A	EP 0 303 438 A (DAVY MCKEE CORP) 15. Februar 1989 * Spalte 6, Zeile 17 - Spalte 7, Zeile 59 * * Abbildung 1 *		1-5	C01B B01J H01M F23C F23D	
A	PATENT ABSTRACTS OF vol. 018, no. 506 ( 22. September 1994 & JP 06 172029 A ( LTD), 21. Juni 1994 * Zusammenfassung *	C-1252), SUMITOMO METAL IND	6-9, 15-20		
Der v	orliegende Recherchenbericht wu	-/ rde für alle Patentansprüche erstellt		·	
	Recherchenort	Abschlußdatum der Recherche		Prüfer	
	DEN HAAG	8. Januar 1999	Var	der Poel, W	
X:vor Y:vor and A:tec O:nic	CATEGORIE DER GENANNTEN DOK a besonderer Bedeutung allein betrach a besonderer Bedeutung in Verbindung leren Veröffentlichung derselben Kater hnologischer Hintergrund httschriftliche Offenbarung ischenliteratur	E : ätteres Patentok nach dem Anme mit einer D : in der Anmeldur gorie L : aus anderen Gr	okument, das jed oldedatum verötte ng angeführtes D ünden angeführte	ntlicht worden ist okument	



# **EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT**

Nummer der Anmeldung EP 98 11 8264

	EINSCHLÄGIGE				_ <del>`</del>		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokun der maßgeblich	nents mit Ängabe, en Teile	soweit erfo	rderlich,	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKAT ANMELDUNG	
Α	EP 0 650 923 A (DAI	MLER BENZ	AG)		3	,	
	3. Mai 1995		·			, ,	
	* das ganze Dokumen	ıt *					
	PATENT ABSTRACTS OF	TADAN			4,5	•	
Α	vol. 008, no. 244 (		-		4,5	·	
	9. November 1984	11 337 7,				•	
	& JP 59 122807 A (		DENKI	SANGYO			
	KK), 16. Juli 1984		• •				-
. '	* Zusammenfassung *	·	·	•			
						1	
					*.		
			•			•	
	·						
			•			•	
						DECUEDOU	
		-			·	RECHERCHII SACHGEBIE	
		-		• •			•
						į	
				•		•	2
	•				*		
						•	
						-	
			•				
	•						
							-
							•
			•				
		<del></del>					
Der vo	rliegende Recherchenbericht wu	rde für alle Patent	anspruche	erstelft			
	Recherchenort	Abschlu	Bdatum Sur +	Twenthe		Prüfer	
	DEN HAAG	8.	Januar	1999	Van	der Poel,	₩ .
X : von Y : von ande	ATEGORIE DER GENANNTEN DOK besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindung eren Veröffentlichung derselben Kate	tet g mit einer	E : ätten nach D : in de	es Patentdok dem Anmek r Anmekdung inderen Grür	ument, das jedoo ledatum veröflen j angeführtes Do iden angeführtes	illicht worden ist kument Dokument	ndsätze
A : technologischer Hintergrund  O : nichtschriftliche Offenbarung  D : Zwischenftteratur  Dokument  Dokument						es	

### ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.

EP 98 11 8264

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

08-01-1999

lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 19534433 C	10-10-1996	KEINE	
GB 2188559 A	07-10-1987	DE 3608635 A	17-09-198
DE 3928790 A	07-03-1991	KÈINE	
US 4771026 A	13-09-1988	DE 3633515 A AU 7909687 A EP 0262311 A ZA 8706230 A	14-04-198 14-04-198 06-04-198 01-03-198
EP 0303438 A	15-02-1989	AU 610219 B AU 2098988 A CN 1031511 A,B DK 453388 A IN 171834 A JP 1145301 A SU 1831468 A	16-05-199 16-02-198 08-03-198 15-02-198 23-01-199 07-06-198 30-07-199
EP 0650923 A	03-05-1995	DE 4334981 A US 5674460 A	20-04-199 07-10-199

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82

# THIS PAGE BLANK (USPTO)